FULL PRACTICA QUIMICA

CAPÍTULO: I
TEMA: ENLACE QUIMICO II
PRODUCTO: INTERMEDIO
TIPO FULL PRACTICA: APRENDE
PROFESOR: ELISON MICHEL, CORTEZ NAVEROS

PARA LA CLASE:

01. Teniendo en cuenta su forma geométrica, indique cuál de las siguientes moléculas es Apolar:
A) CH_3Cl (tetraedral)
B) CO_2 (lineal)
C) CO (tetraedral)
D) $BICl_2$ (trigonal)
E) C_2H_5Br (tetraedral)

02. De las siguientes moléculas: O_2, H_2O, CO_2, HCl y CH_4, ¿cuántas no son polares?
A) 0 B) 1 C) 2
D) 3 E) 4

03. ¿Cual(es) de las siguientes moléculas tienen momento dipolar diferente a cero?
I. CSe_2 II. H_2S III. SO_2
IV. CCl_4

Elemento	O	C	S	H
E.N.	3,5	2,5	2,5	2,1

A) I y II B) II y III C) III y IV
D) Sólo III E) Sólo IV

04. En la estructura de la molécula de N_2 y de NH_3, que cumplen la regla del octeto, los átomos de nitrógeno se hibridizan respectivamente, en:
A) sp^3; sp^3 B) sp^2 ; sp^3 C) sp^2 y sp^2
D) sp ; sp^2 E) sp ; sp^3

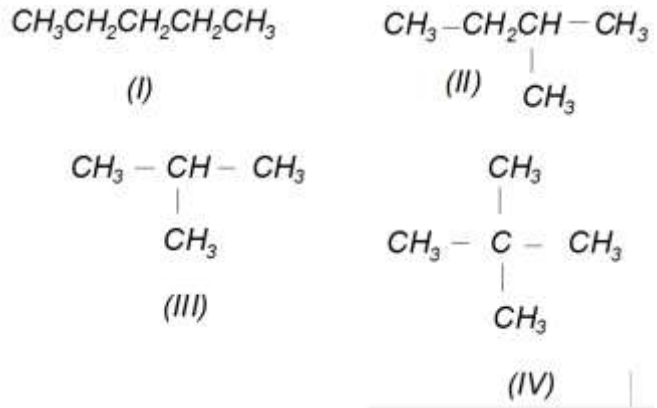
05. En el metano CI_4, se cumple la tetravalencia y saturación del átomo de carbono. ¿Qué momento dipolar tiene el metano en Debye?
A) 0,00 B) 0,87 C) 1,55
D) 2,02 E) 2,60

06. ¿Cuántas sustancias se disolverán en el agua?
LiBr, $NaIO_4$, CH_3COOH, C_2H_6, B_2H_6, $Ca_3(PO_4)_2$
A) 0 B) 3 C) 4
D) 5 E) 6

07. De las siguientes sustancias que se dan a continuación, ¿cuál será la más volátil?
A) H_2O B) C_2H_5OH C) CH_3COOH
D) $C_{10}H_{22}$ E) C_5H_{12}

08. Indique la sustancia que presenta mayor temperatura de ebullición:
A) H_2O B) HCl C) C_2H_6
D) CH_3COOH E) H_2O_2

09. Ordenar de menor a mayor temperatura de ebullición:



A) I; II; IV; III B) IV; III; II; I C) III; IV; I; II
D) I; II; III; IV E) III; IV; II; I

10. Indique las moléculas que poseen momento dipolar diferente de cero:

CH_3OH H_2S SF_6 CH_3COCH_3

(I) (II) (III) (IV)

A) I; II y III B) II; III y IV C) Sólo III

D) Sólo IV E) I; II y IV

CLAVES DE TAREA	
01	B
02	D
03	B
04	E
05	A
06	C
07	E
08	A
09	E
10	E